

Nom et Prénom : \_\_\_\_\_

N° : \_\_\_\_\_

Fiche de révision

Exercice 1

Compléter le tableau ci-après en suivant l'exemple de l'oxygène.

Substance chimique	Corps pur	Mélange	Corps simple	Corps composé
Oxygène	X		X	
Lait				
Eau distillée				
Vin				
Gaz carbonique				
Alcool éthylique				
Hydrogène				
Eau de mer				
Saccharose				
Néon				
Butane				
Limonade				

Exercice 2

Compléter les phrases ci-dessous à l'aide des mots suivants.

Métal, non-métal, pur, propre, potable, minérale, distillée, ductile, malléable, bon conducteur, constantes physiques.
--

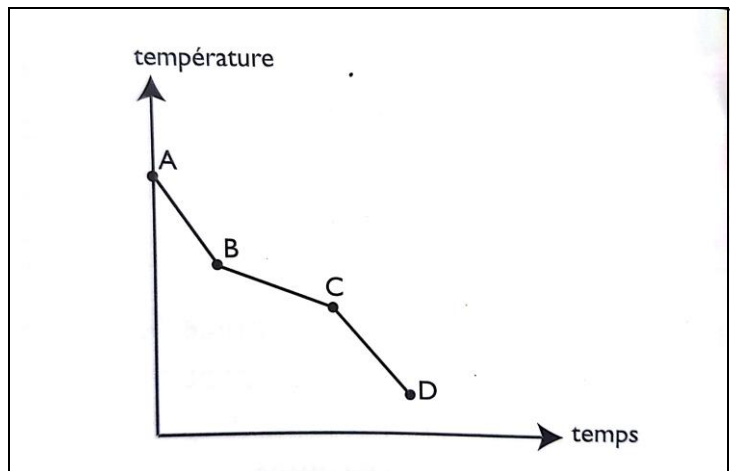
- 1- Une eau qui contient des sels minéraux dissous est une eau .....
- 2- Une eau naturelle qui contient des bactéries et des larves n'est pas .....
- 3- Par distillation d'une eau naturelle, on obtient de l'eau ..... et .....
- 4- L'eau distillée est un corps .....
- 5- Le cuivre est un ..... pouvant être étirés en fils, il est donc .....
- 6- Il est possible de fabriquer des feuilles d'aluminium car ce métal est .....

7- Un corps pur possède des ..... invariables.

8- L'iode est un ..... qui sert à préparer la teinture d'iode.

### Exercice 3

Un sorbet à la fraise (glace à base de jus de fraise) sortant du congélateur est placé dans un bécher. À l'aide d'un thermomètre, on peut suivre la température du sorbet en fonction du temps et tracer la courbe ci-contre.



1- La courbe est constituée de 3 parties :

A-B, B-C et C-D. Pour chacune d'elles, indique sous quel(s) état(s) physique (s) se trouve le sorbet ?

2- Quelle conclusion peux-tu tirer de cette courbe quant à la nature du sorbet ? Justifie.

### Exercice 4

Un flacon dont l'étiquette n'est plus lisible contient un liquide incolore pouvant être l'un de ceux mentionnés dans le tableau ci-dessous.

	Masse volumique en g/ml
Eau	1
Éthanol	0.8
Eau de mer	1.2
Vinaigre blanc	1.05
Éther	0.7

1- Propose une méthode physique de mesure permettant d'identifier le liquide contenu.

2- À l'aide d'une balance, un élève a effectué les pesées suivantes : éprouvette vide  $m=20g$ . la même éprouvette contenant 100 ml de liquide  $m=120g$ . il a conclu que le liquide est de l'eau salée. A-t-il raison ?